

## Ενδεικτικές απαντήσεις

### 2.1

**α)**  $\text{Ba}(\text{OH})_2(\text{aq}) + \text{H}_2\text{S}(\text{aq}) \rightarrow \text{BaS}(\text{s})\downarrow + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$ , εξουδετέρωση.

**β)**  $\text{NaCl}(\text{aq}) + \text{AgNO}_3(\text{aq}) \rightarrow \text{NaNO}_3(\text{aq}) + \text{AgCl}\downarrow$ , διπλή αντικατάσταση.

**γ)**  $\text{Mg}(\text{s}) + 2\text{HBr}(\text{aq}) \rightarrow \text{MgBr}_2(\text{aq}) + \text{H}_2(\text{g})$ , απλή αντικατάσταση.

### 2.2

**α)**

χημικός τύπος	ονομασία
<b>KOH</b>	υδροξείδιο του καλίου
<b>FeCl<sub>2</sub></b>	χλωριούχος σίδηρος(II)
<b>CO</b>	μονοξείδιο του άνθρακα
<b>HBr</b>	βδροβρώμιο

**β)** Η σωστή απάντηση είναι η ii.

Ο αριθμός οξείδωσης για το O είναι -2 ,για το Mn έστω x, άρα για το ιόν  $\text{MnO}_4^-$  θα ισχύει :

$$x + 4 \cdot (-2) = -1 \Rightarrow x - 8 = -1 \Rightarrow x = +7 .$$